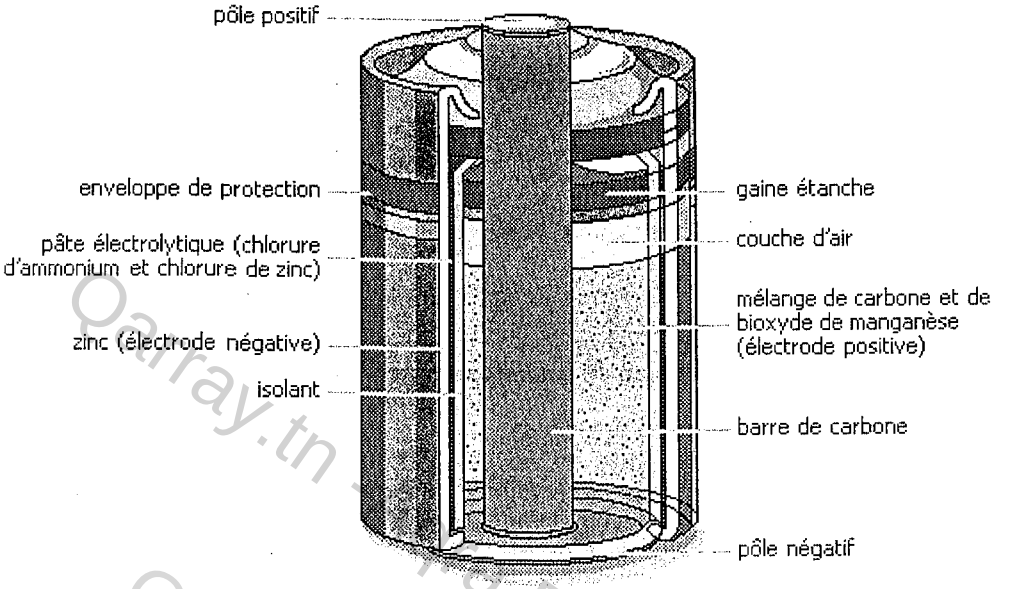
3) Quelle a été la masse de zinc consommée au cours du fonctionnement, sachant qu'il a circulé 22,4 mmol d'éléctrons.

On donne :la masse molaire atomique du zinc $M_{Zn} = 65,4\ g.mol^{-1}$.

EXERCICE 3 :



Coupe d'une pile sèche

Les éléments fonctionnels d'une pile sèche sont le pôle négatif (une enceinte de zinc qui entoure les matériaux de la pile), le pôle positif (la barre de carbone et le mélange carbone / bioxyde de manganèse qui l'entoure) et la pâte électrolytique située entre les deux pôles. La pâte électrolytique favorise une réaction chimique (réaction d'oxydoréduction) mettant en œuvre les composants des deux pôles ; cette réaction provoque la circulation d'un courant à travers un conducteur (la barre de carbone) connectant le pôle positif au pôle négatif.

La forme la plus commune des générateurs primaires est la pile Leclanché, ou pile au bioxyde de manganèse-zinc, inventée par le chimiste français Georges

Qarray.tn - Ma Bleche - Qarray.tn